## PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

04-297023

(43) Date of publication of application: 21.10.1992

(51)Int.CI.

H01L 21/205 H01L 33/00 // H01S 3/18

(21)Application number: 03-089840

(71)Applicant: NICHIA CHEM IND LTD

(22)Date of filing:

27.03.1991

(72)Inventor: NAKAMURA SHUJI

(30)Priority

Priority number: 03 32259

Priority date: 31.01.1991

Priority country: JP

### (54) CRYSTAL GROWTH METHOD OF GALLIUM NITRIDE COMPOUND SEMICONDUCTOR

(57)Abstract:

PURPOSE: To improve the crystallizability and surface morphology of a gallium nitride compound semiconductor, and to grow the gallium nitride compound semiconductor stably with excellent yield.

CONSTITUTION: The crystal of a gallium nitride compound semiconductor is grown on the surface of a buffer layer shown in general formula GaxAlx−1N (where (x) is kept within a range of 0<x≤1). The crystallizability of the gallium nitride compound semiconductor grown on the surface of the buffer layer can remarkably be improved.

### LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

# (19)日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報(A)

FΙ

(11)特許出願公開番号

## 特開平4-297023

(43)公開日 平成4年(1992)10月21日

(51) Int.Cl.5

識別記号

庁内整理番号

技術表示箇所

H 0 1 L 21/205

7739-4M

33/00

C 8934-4M

# H 0 1 S 3/18

9170-4M

審査請求 未請求 請求項の数4(全 7 頁)

(21)出願番号

特願平3-89840

(71)出願人 000226057

日亜化学工業株式会社

(22)出顧日

平成3年(1991)3月27日

徳島県阿南市上中町岡491番地100

(72)発明者 中村 修二

(31)優先権主張番号 特願平3-32259

徳島県阿南市上中町岡491番地100 日亜化

(32)優先日

平3 (1991) 1月31日

学工業株式会社内

(33)優先権主張国 日本(JP)

(74)代理人 弁理士 豊栖 康弘

(54) 【発明の名称】 窒化ガリウム系化合物半導体の結晶成長方法

### (57)【要約】

【目的】 窒化ガリウム系化合物半導体の結晶性および 表面モフォロジーを改善し、さらに窒化ガリウム系化合 物半導体を安定して、歩留よく成長する。

【構成】 一般式が、GarAlr-iN(但しxは0<x ≤1の範囲である)で示されるパッファ層の表面に、窒 化ガリウム系化合物半導体の結晶を成長させる。

【効果】 バッファ層の表面に成長される窒化ガリウム 系化合物半導体の結晶性を飛躍的に向上できる。

1

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 反応容器内に反応ガスを供給し、低温で 成長させるパッファ層の上に、高温で成長させる窒化力 リウム系化合物半導体の結晶を成長させる方法におい て、前記パッファ層の一般式が、GarAli-IN(但し Xは0<X≤1の範囲である)で示されることを特徴と する窒化ガリウム系化合物半導体の結晶成長方法。

【請求項2】 基板の上に、一般式がGarAli-iN (但しXは0<X≦1の範囲である。) で示されるパッ 系化合物半導体を成長させる請求項1記載の窒化ガリウ ム系化合物半導体の結晶成長方法。

【請求項3】 窒化ガリウム系化合物半導体の上に、一 般式がGarAl1-1N(但しXは0<X≦1の範囲であ る。) で示されるパッファ層を成長させ、さらにこのパ ッファ層の上に窒化ガリウム系化合物半導体を成長させ る請求項1記載の窒化ガリウム系化合物半導体の結晶成 長方法。

前記パッファ層の厚さが 0.002μm 【請求項4】 以上、0.5 µ m以下であることを特徴とする請求項1 20 記載の窒化ガリウム系化合物半導体の結晶成長方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明はサファイア等の基板上 に、窒化ガリウム系化合物半導体の結晶を成長させる方 法に関し、特に結晶性の優れた窒化ガリウム系半導体化 合物のエピタキシャル層の成長方法に関する。

[0002]

【従来の技術及びその問題点】最近、窒化ガリウム系化 合物半導体、例えば、一般式が [GarAli-rN(但 30 し、Xは0≤X≤1の範囲にある)]の青色発光デバイ スが注目されている。窒化ガリウム系化合物半導体の結 晶を成長させる方法として、有機金属化合物気相成長法 (以下MOCVD法という。) がよく知られている。こ の方法はサファイア基板を設置した反応容器内に、反応 ガスとして有機金属化合物ガスを供給し、結晶成長温度 をおよそ900℃~1100℃の高温で保持して、基板 上に化合物半導体結晶のエピタキシャル層を成長させる 方法である。例えばGaNエピタキシャル層を成長させ 族ガスとしてアンモニアガスとを使用する。

【0003】このようにして成長させた窒化ガリウム系 化合物半導体のエピタキシャル層を発光デバイスとして 用いるためには、第一に結晶性を向上させることが不可 欠である。

【0004】また、MOCVD法を用いてサファイア基 板上に直接成長された、例えばGaN層の表面は、6角 ピラミッド状、ないしは6角柱状の成長パターンとなっ て無数の凹凸ができ、その表面モフォロジーが極めて悪 2

ロジーの極めて悪い半導体の結晶層を使用して青色発光 デバイスを作ることは、非常に歩留が悪く、ほとんど不 可能であった。

【0005】このような問題を解決するために、窒化ガ リウム系化合物半導体の結晶を成長させる前に、基板上 にAINのパッファ層を成長させる方法が提案されてい る {Appl. Phys. Lett 48, (1986), 353、 (アプライド フ ィズィックス レターズ48巻、1986年、353 頁、および特開平2-229476号公報 }。この方法 ファ層を成長させ、このパッファ層の上に窒化ガリウム 10 は、サファイア基板上に、成長温度400~900℃の 低温で、膜厚が100~500オングストロームのA1 Nのバッファ層を設けるものである。この方法はバッフ ァ層であるA1N層上にGaNを成長させることによっ て、GaN半導体層の結晶性および表面モフォロジーを 改善できる特徴がある。

[0006]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら前記方法 は、バッファ層の成長条件が厳しく制限され、しかも膜 厚を100~500オングストロームと非常に薄い範囲 に厳密に設定する必要があるため、そのパッファ層を、 大面積のサファイア基板、例えば約50mmφのサファ イア基板上全面に、均一に一定の膜厚で形成することが 困難である。したがって、そのバッファ層の上に形成す る窒化ガリウム系化合物半導体の結晶性および表面モフ ォロジーを歩留よく改善することが困難であり、またそ の結晶性は未だ実用的な発光ダイオード、半導体レーザ 一等を作るまでには至っておらず、さらなる結晶性の向 上が必要であった。

【0007】本発明はこのような事情を鑑みてなされた ものであり、その目的とするところはパッファ層上に成 長させる窒化ガリウム系化合物半導体の結晶性および表 面モフォロジーが実用レベルにまで改善でき、さらに窒 化ガリウム系化合物半導体が安定して、歩留よく成長で きるための、成長方法を提供するものである。

[00008]

【課題を解決するための手段】本発明の窒化ガリウム系 化合物半導体の結晶成長方法は、反応容器内に反応ガス を供給し、低温で成長させるパッファ層の上に、高温で 成長させる窒化ガリウム系化合物半導体の結晶を成長さ る場合には、III族ガスとしてトリメチルガリウムと、V 40 せる方法であって、前記パッファ層の一般式がGarA l1-INで表されることを特徴とするものである。但し Xは0<X≦1の範囲に特定される。

> 【0009】前記パッファ層の厚さは0.002 µm以 上、 $0.5 \mu m$ 以下、さらに好ましくは $0.01 \sim 0.$  $2 \mu m$ の範囲に調整する。その厚さが $0.02 \mu m$ より 薄く、また、 0. 5 μmより厚いと、バッファ屑の上に 形成する窒化ガリウム系化合物半導体の結晶の表面モフ オロジーが悪くなる傾向にある。

【0010】また前記パッファ層の成長温度は200℃ くなる欠点がある。表面に無数の凹凸がある表面モフォ 50 以上900℃以下、好ましくは400~800℃の範囲 3

に調整する。200℃より低いと、バッファ層が形成しにくく、また900℃より高いと、バッファ層が単結晶となってしまい、以下に述べるバッファ層としての作用を果たさなくなる傾向にある。

#### [0011]

【作用】図1にGarAli-IN (0 <X≦1)をバッファ層として、その上に 窒化ガリウム系化合物半導体の結晶を成長させた場合のエピタキシャルウエハーの構造を表す断面図を示し、図2にAlNをパッファ層として、同じくその上に同じく結晶を成長させた場合の、エ 10ピタキシャルウエハーの構造を表す断面図を示す。本発明のパッファ層は従来のパッファ層に比べて、厚さの許容範囲が大きいため、歩留良くパッファ層および窒化ガリウム系化合物半導体結晶が成長できる。

【0012】ところでAINをバッファー層として窒化 ガリウム系化合物半導体の結晶を成長させる方法はThin Solid Films. 163, (1988),415 (ツィン ソリッド フィルムズ 163巻、1988年、415頁)、および Appl. Phys. Lett 48, (1986),353 (アプライド フィズィックス レターズ 48巻、1986年、353頁)等 20 に詳しく述べられているが、それらの文献に記載されているバッファ層の作用を簡単に述べると以下の内容である。

【0013】低温(約600℃)で成長させるA1Nは多結晶層であり、この層が、例えばGaNを成長させるために約1000℃にまで温度を上げる際、層が部分的に単結晶化する。部分的に単結晶化した部分が、1000℃でGaNを成長させる時に方位の揃った種結晶となり、その種結晶からGaN結晶が成長し、均一なGaN単結晶層が成長できる。パッファ層がないときはサファ 30イア基板自身が種結晶となるため、方位が大きくばらついたGaNの六角柱の結晶が成長してしまうという内容である。

【0014】本発明のようにGarAl1-rN(0<X≤1) をパッファ層として形成した場合を従来のAlNをパッファ層とした場合と比較すると以下のようになると考えられる。

【0015】まずパッファ層として、例えばX=1のGaNを形成する場合を考えると、GaNの融点は1100℃であり、A1Nの融点は1700℃である。このた 40め600℃でGaNのバッファ層を形成すると、バッファ層は多結晶の層が成長する。次にこの多結晶のGaNバッファ層の上にGaNのエピタキシャル層を成長するために1000℃まで温度を上げると、GaNのパッファ層は部分的に単結晶化し、A1Nをバッファ層とした場合と同様に、GaNエピタキシャル層用の種結晶として作用することになる。

【0016】しかもAINをパッファ層として形成した場合よりも、

① 融点が低いので温度を上昇しているときに容易に単 50 許請求の範囲において種々の変更を加えることができ

結晶化しやすい。このため、バッファ層の厚さを、厚く してもバッファー層としての効果が期待できる。

② バッファ層がGaNなので、その上にGaNのエピタキシャル層を成長する場合、同一材料の上に同一材料を成長するため結晶性の向上が期待できる。等の利点があると考えられる。

【0017】以上のことを確認するため、AIN、Ga 0.5 Alo.5 N、GaNの3種類のバッファ層を600℃ でそれぞれサファイア基板上に形成し、その上に100 0℃でGaNエピタキシャル層を4μmの厚さで成長し た場合の、GaNエピタキシャル層のダブルクリスタル X線ロッキングロッキングカーブの半値巾(FWMH: full width at half-maximum)とバッファー層の膜厚と の関係を求めた図を図3に表す。FWMHは小さいほど 結晶性がよい。

【0018】図3に示すようにGaNをバッファ層として形成した方が、広いバッファ層の膜厚範囲で結晶性がよく、Gao.sAlo.sNはその中間に位置し、上記考察どおりの効果があることが判明した。

【0020】これらの図を見ても分かるように、バッファ層がない場合は、表面に6角柱状の結晶が現れる。バッファ層を形成する際の条件にもよるが、バッファ層を形成するにしたがって表面が鏡面均一になる傾向がある。しかしバッファ層が厚すぎると、表面の状態(表面モフォロジー)が悪くなる傾向にある。したがって好ましいバッファ層の厚さは0.01μmから0.2μmの間である。

【0021】また本発明の結晶成長方法によるバッファ層は、サファイア基板上だけでなく窒化ガリウム系化合物半導体のエピタキシャル層を有する層であれば、どの層に形成してもよい。例えばn型GaNエピタキシャル層の上に、p型不純物であるMgがドープされたp型GaNエピタキシャル層を形成したい場合、前記n型GaNエピタキシャル層の上にバッファ層を形成し、そのパッファ層の上にp型GaNエピタキシャル層を成長させることもできる。

[0022]

【実施例】以下、本発明の実施例を説明する。但し以下に示す実施例は、本発明の技術思想を具体化するための方法を例示するものであって、本発明の方法は成長条件、有機金属化合物ガスの種類、使用材料等を下記のものに特定するものではない。この発明の成長方法は、特許請求の範囲において無々の変更を加えることができ

5

る。

【0023】図8に示す装置を用いて窒化ガリウム系化 合物半導体の結晶成長を行った。

[実施例1] 下記の工程でサファイア基板にGaNのエ ピタキシャル層を4 µmの膜厚で成長させた。

- ① 洗浄された2インチφのサファイア基板をサセプタ ー2の上に載せる。
- ② ステンレス製の反応容器1内の空気を、排気ポンプ 6で排気した後、さらに内部をH2で置換する。
- 1上部の副噴射管5とから、反応容器1内に供給しなが ら、サセプター2をヒータ3によって1060℃まで加 熱する。
- ④ この状態を10分間保持し、サファイア基板表面の 酸化障を除去する。
- ⑤ 次にサセプター2の温度を500℃まで下げて、温 度が安定するまで静置する。
- ⑥ 続いて副噴射管5からH2とN2の混合ガスを供給 し、反応ガス噴射管4からアンモニアガスとH2ガスの 混合ガスを供給する。副噴射管5から供給するH2ガス 20 約90cm2/V·secであった。 とN2ガスの流量はそれぞれ10リットル/分、反応ガ ス噴射管4から供給するアンモニアガスの流量は4リッ トル/分、H2ガスの流量は1リットル/分とし、この 状態でサセプター2の温度が500℃に安定するまで待 つ。
- ⑦ その後、バッファー層を形成するため、反応ガス噴 射管4からアンモニアガスとH2ガスに加えて、TMG (トリメチルガリウム) ガスを2. 7×10-6 モル/ 分で1分間流す。
- 止める。ここで膜厚 0. 02 μmのパッファ層が形成で きた。さらに他のガスは流しながらサセプター2の温度 を1000℃まで上昇させる。
- ⑨ サセプター2の温度が1020℃まで上昇した後、 反応ガス噴射管4からアンモニアガスとH2ガスに加え て、TMGガスを5、4×10<sup>-5</sup> モル/分の流量で6 0分間供給して、GaNエピタキシャル層を、 $4.0\mu$ mの膜厚で成長させる。この間、副噴射管5から常にH 2とN2ガスを前述の条件で供給し続け、反応ガスで反応 容器内が汚染されないようにしている。またサセプター 40 例1と同等であった。 2は均一に結晶が成長するように、モータ7で5rpm で回転させる。なお当然のことではあるが、ガスを供給 している間、排気ポンプ6の配管と分岐した排気管8か ら、供給しているガスを外部へ放出している。上記のよ うにしてサファイア基板上に、膜厚0.02μmのGa Nバッファ層、その上に4μmのGaNエピタキシャル 層を成長させた。

【0024】 [比較例1] ⑦のパッファ層を形成する工 程において、A1Nのパッファ層を0.02μmの膜厚 で形成する以外は、実施例1と同様にしてA1Nパッフ 50 において、反応ガス噴射管4からアンモニアガスとH2

ァ層の上に4μmのGaNエピタキシャル層を成長させ た。なおAINバッファ層を形成する際、のにおいて、 反応ガス噴射管4からアンモニアガスとH2ガスに加え て、TMA (トリメチルアルミニウム) を2. 7×10 「モル/分で1分間流した。

6

【0025】成長後ホール測定を室温で行い、本発明に よるGaNエピタキシャル層と、比較例1によるGaN エピタキシャル層の、キャリアー濃度と移動度とをそれ ぞれ求め、その結果による、キャリアー濃度、および移 ③ その後、H2ガスを反応ガス噴射管4と、反応容器 10 動度の面内分布を表す図を、図9および図10に示す。 本発明は図9、比較例は図10、キャリア濃度は●、移 動度は○で示している。

> 【0026】ノンドープの結晶を成長した場合はキャリ ア濃度が小さく、しかも移動度が大きい程、結晶性が良 くまた不純物濃度が小さいことを表す。

【0027】本発明によるGaNは、キャリア濃度が4 ×10<sup>16</sup>/cm³、移動度 600cm²/V·secと非常によい 値を示す。一方、A1Nをパッファ層とした比較例1 は、キャリア濃度が1×1018/cm3、および移動度が

【0028】 [実施例2] ⑦のパッファ層を形成する工 程において、Gao.sAlo.sNのパッファ層を0.02 μmの膜厚で形成する以外は、実施例1と同様にしてパ ッファ層の上にGaNエピタキシャル層を成長した。な おパッファ層を形成する際、反応ガス噴射管4からアン モニアガスと、H2ガスに加えて、TMGを2.7×1 0~5 モル/分、TMAを2. 7×10~6 モル/分でそれ ぞれ0.5分間流した。このGaNエピタキシャル層も 図3に示すように、優れたX線ロッキングカーブを示 ⑧ 次にTMGガスのみを止めて、バッファ層の成長を 30 し、また顕微鏡観察による表面モフォロジーは実施例1 と同等、キャリア濃度および移動度は、実施例1と比較 例1との中間に位置するものであった。

> 【0029】 [実施例3] ⑥においてバッファー層の成 長温度を600℃とし、⑦のガス流時間を2.5分間に 変えて、パッファ層の膜厚を0.05μmとする他は、 実施例1と同様にしてGaNエピタキシャル層を成長し た。このGaNエピタキシャル層も表面モフォロジーは 実施例1と同等、X線ロッキングカーブの半値巾は3分 と優れた結晶性を示し、キャリア濃度、移動度とも実施

> 【0030】 [実施例4] ⑥においてパッファー層の成 長温度を800℃とする他は、実施例1と同様にしてG aNエピタキシャル層を成長した。このGaNエピタキ シャル層も表面モフォロジーは実施例1と同等、X線ロ ッキングカーブの半値巾は3分と優れた結晶性を示し、 キャリア濃度、移動度とも実施例1と同等であった。

> 【0031】 [実施例5] ⑦のパッファ層を形成するエ 程において、実施例2と同様の条件で、 Ga٥.6A1 **0.5 Nのパッファ層を0.02μmの膜厚で形成し、 9**

ガスに加えて、TMAガスを2.7×10-5モル/分、 TMGガスを2. 7×10-5モル/分の流量で60分間 供給して、Gao.sAlo.sNエピタキシャル層を4.0 μmの膜厚で成長させる他は、実施例1と同様にして、 サファイア基板上に、膜厚0.02μmのGao.6Al o. 6 Nパッファ層と、その上に4μmのGao. 5 A lo. 6 Nエピタキシャル層を成長させた。このGao.sAlo.s Nエピタキシャル層も、表面モフォロジーは実施例1と 同等であった。

【0032】 [実施例6] ⑨において、アンモニアガ 10 ス、H2ガス、およびTMGガスに加えて、Cp2Mg (ピスシクロペンタジエニルマグネシウム) ガスを流し ながら、GaNエピタキシャル層にp型の不純物である Mgをドープして、p型GaNエピタキシャル層を4. 0 μ m の 膜厚で成長させた。上記のようにしてサファイ ア基板上に、膜厚0. 02μmのGaNパッファ層、そ の上にMgを1020/cm3ドープした膜厚4.0μmの p型GaNエピタキシャル層を成長させた。このp型G a Nエピタキシャル層も、表面モフォロジーは実施例1 動度 9. 4 cm² / V·secと窒化ガリウム系化合物半導体 では、初めてp型特性を示した。このことはこのエピタ キシャル膜の結晶性が非常に優れていることを示してい

【0033】 [実施例7] 実施例1で得た膜厚4μmの GaNエピタキシャル層の上に、実施例6と同様にし て、膜厚0.02μmのGaNバッファ層、その上にM gを1020/cm3ドープした膜厚4.0μmのp型Ga Nエピタキシャル層を成長させた。このp型GaNエピ タキシャル層も、表面モフォロジーは実施例1と同等で 30 エハーの構造を表す概略断面図。 あり、キャリア濃度3.5×1016/cm3、移動度8. 5 cm²/V·secと同じくp型特性を示した。

【0034】 [実施例8] ⑨において、アンモニアガ ス、H₂ガス、およびTMGガスに加えて、シラン(S i Ha) ガスを流しながら、GaNエピタキシャル層に n型の不純物であるSiをドープして、4.0μmの膜 厚で成長させた。上記のようにしてサファイア基板上 に、膜厚0.02μmのGaNパッファ層、その上に、 Siを約1020/cm3ドープした膜厚4μmのn型Ga Nエピタキシャル層を成長させた。このn型GaNエピ 40 タキシャル層も、表面モフォロジーは実施例1と同等で あり、キャリア濃度1. 0×10<sup>18</sup>/cm³と非常に高い キャリア濃度を示した。

【0035】 [比較例2] A1Nのパッファ層を0.0 2μmの膜厚で形成する以外は、実施例8と同様にSi をドープして、サファイア基板上に形成したAINバッ ファ層の上に、さらに4μmのn型GaNエピタキシャ ル層を成長させた。このn型GaNエピタキシャル層 は、キャリア濃度が 5. 0×1018/cm³であり、比較 例1程のキャリア濃度は得られず、不純物により補償さ 50 1・・・反応容器

れて低くなっていると考えられる。

[0036]

【発明の効果】以上説明したように、GarAl:-rN (0 < X ≤ 1) をバッファ層に形成することによっ て、その上に成長させる窒化ガリウム系化合物半導体の 結晶性が、飛躍的に向上する。例えば、結晶のホール測 定において、移動度600cm²/V·secという値は、窒化 ガリウム系化合物半導体結晶では最も優れた値である。 さらにバッファ層を形成することによって、その上に成 長させるMgをドープしたGaNエピタキシャル層が、 何の処理も無しにp型を示す。これは全く初めてのこと であり、本発明の方法で成長させた窒化ガリウム系化合 物半導体の結晶性がいかに優れているかを示すものであ る。またそのパッファ層上に成長させるSiをドープし たn型GaNも、AINをパッファ層としたものに比較 して、非常に高いキャリア濃度を示す。さらにまた、従 来のA1Nバッファ層に比べて、本発明のバッファ層を 成長するための条件が緩やかである。すなわち広いバッ ファ層の厚みの範囲で、その上に成長させる窒化ガリウ と同等であり、キャリア濃度  $2.0 imes 10^{16} / cm^3$ 、移 20 ム系化合物半導体層の結晶性がよい。このため発光素子 を形成する際の量産性に優れている。このように本発明 の技術を用いることにより、窒化ガリウム系化合物半導 体の結晶を利用して、青色発光ダイオードはもちろんの こと、半導体レーザーまで、実用化に向けてその用途は 非常に大きいものがある。

### 【図面の簡単な説明】

【図1】 本発明の結晶成長方法によるエピタキシャル ウエハーの構造を表す概略断面図。

【図2】 従来の結晶成長方法によるエピタキシャルウ

【図3】 GaNエピタキシャル層のダブルクリスタル X線ロッキングロッキングカープの半値巾(FWMH) と、パッファー層の膜厚との関係を表す図。

【図4】 GaNエピタキシャル層の結晶の構造を表す **頒微鏡写真図。** 

【図5】 GaNエピタキシャル層の結晶の構造を表す **顕微鏡写真図。** 

【図6】 GaNエピタキシャル層の結晶の構造を表す 顕微鏡写真図。

【図7】 GaNエピタキシャル層の結晶の構造を表す 顕微鏡写真図。

【図8】 本発明に使用した装置の部分概略断面図。

【図9】 本発明によるGaN結晶のホール測定結果に よる、キャリアー濃度、および移動度の面内分布を表す

【図10】 従来法によるGaN結晶のホール測定結果 による、キャリアー濃度、および移動度の面内分布を表 す図。

【符号の説明】

(6) 特開平4-297023 10 9 6・・・排気ポンプ 2・・・サセプター 3・・・ヒータ 7・・・モーター 8・・・排気管 4・・・反応ガス噴射管 5・・・副噴射管 [図1] 【図2】 GaxAix-1N結晶 (0≤X≤1) GaxAlx-1N結晶 (0≤X≤1) AINパッファ磨 バッファ雇GaxAlx-ィN (0<X≤1) サファイア基板 サファイア基板 【図4】 【図3】 20 O: AIN 0 : OzoSAloSN FWHM(分) : GaN 0 0 0 50#m 0.15 0.05 [図7] パッファー層の厚さ (μm) 【図5】 【図6】 APPENDANCE OF THE WELL STREET

50/-





